



ثانوية محمد السادس تالوين	فرض محروس رقم 3	مادة العلوم الفيزيائية	المستوى : الثالثة أعدادى
		الدورة الثانية	مدة الانجاز ساعة

سليم التنقيط	نص الفرض																																										
	<p><b>التمرين الأول: 8 نقط</b></p> <p>(1) - املأ الفراغ بما يناسب:</p> <p>0.5    عند تخفيف محلول حمضي ..... حمضيته ف..... قيمة pH.</p> <p>0.5    عند تخفيف محلول قاعدي ..... قاعديته ف..... قيمة pH.</p> <p>(2) - أكتب المعادلة المختصرة والمتوازنة لكل من:</p> <p>0.5    • تفاعل الحديد مع محلول حمض الكلوريدريك .</p> <p>0.5    • تفاعل الزنك مع محلول حمض الكلوريدريك</p> <p>(3) - أملأ الجدول التالي :</p> <table><tr><th>الأيون</th><th>الأيون الكاشف</th><th>لون الراسب</th><th>معادلة الترسيب</th></tr><tr><td><math>\text{Cu}^{2+}</math></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td><math>\text{Fe}^{3+}</math></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td><math>\text{Cl}^-</math></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td><math>\text{Zn}^{2+}</math></td><td></td><td></td><td></td></tr></table> <p>(4) - املأ الجدول التالي:</p> <table><tr><th>اسم المحلول</th><th>الصيغة الأيونية</th></tr><tr><td>كلورور الألومنيوم</td><td></td></tr><tr><td></td><td><math>(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)</math></td></tr><tr><td>كبريتات النحاس II</td><td></td></tr><tr><td></td><td><math>(\text{H}^+ + \text{Cl}^-)</math></td></tr></table> <p>(5) - تشكل النفايات خطرا على الصحة والبيئة.</p> <p>0.75    ○ اذكر ثلاثة أخطار للنفايات ؟</p> <p>0.75    ○ اقترح ثلاثة طرق لتدبير النفايات؟</p> <p>(6) - ما مدلول العلامتين التاليتين:</p> <div><div><p>b</p></div><div><p>a</p></div></div> <p><b>التمرين الثاني: 8 نقط</b></p> <p>(1) يعطي الجدول التالي قيم pH بعض المحاليل المائية .</p> <table><tr><th>المحلول</th><th>محلول حمض الكلوريدريك</th><th>ماء جافيل</th><th>الماء الخالص</th><th>الخل</th><th>محلول هيدروكسيد الصوديوم</th></tr><tr><td>قيمة pH</td><td>3.5</td><td>9.6</td><td>7</td><td>5.4</td><td>12.5</td></tr></table> <p>(1-1) - صنف المحاليل السابقة؟</p> <p>1.25    (1-2) - حدد من بين المحاليل السابقة المحلول الأقل حمضية والمحلول الأكثر حمضية؟</p> <p>0.5    (1-3) - حدد من بين المحاليل السابقة المحلول الأقل قاعدية والمحلول الأكثر قاعدية؟</p> <p>0.5    (1-4) - ماذا تتوقع لقيمة pH محلول حمض الكلوريدريك عند تسخينه ؟ علل جوابك؟</p> <p>0.75    (2) - نصب كمية من محلول حمض الكلوريدريك في انابيب اختبار تحتوي على التوالي على برادة الحديد وخرطة النحاس وقطعة من الألومنيوم، فنلاحظ فورانا في الانبوب الثالث وانبعث غاز.</p> <p>1    (1-1) - علما أن محلول حمض الكلوريدريك يؤثر فقط على فلزين من بين الفلزات الثلاثة. حدد هذين الفلزين؟</p> <p>1    (2-2) - ما اسم الغاز الناتج في الأنبوب الثالث ؟ كيف يمكن ابرازه؟</p> <p>2    (2-3) - ما اسم الأيونات المتكونة في الأنبوب الثالث ؟ كيف يمكن ابرازها؟</p> <p>1    (2-4) - اكتب المعادلة المختصرة لهذا للتفاعل ؟</p> <p><b>التمرين الثالث (4نقط)</b></p> <p>تستعمل في المختبر كثيرا من المواد الكيميائية . كمحلول حمض الكلوريدريك ومحلول الصودا.....ومع كثرة استعمال هذين المحلولين، فقد انمحت الأسماء والملصقات المثبتة على القارورتين المحتويتين على هذين المحلولين.</p> <p>2    (1) - اقترح طريقتين مختلفتين للتمييز بين هذين المحلولين ؟</p> <p>1    (2) - ما العلامتين المحددتين لنوع الخطر، الذي يمكن أن توضع على القارورتين؟(اكتب فقط مدلولهما)</p> <p>1    (3) - اذكر الاحتياطات اللازمة التي يجب اتخاذها أثناء استعمال المحلولين؟(اذكر أربعة فقط)</p> <p>انتهى %</p>	الأيون	الأيون الكاشف	لون الراسب	معادلة الترسيب	$\text{Cu}^{2+}$				$\text{Fe}^{3+}$				$\text{Cl}^-$				$\text{Zn}^{2+}$				اسم المحلول	الصيغة الأيونية	كلورور الألومنيوم			$(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	كبريتات النحاس II			$(\text{H}^+ + \text{Cl}^-)$	المحلول	محلول حمض الكلوريدريك	ماء جافيل	الماء الخالص	الخل	محلول هيدروكسيد الصوديوم	قيمة pH	3.5	9.6	7	5.4	12.5
الأيون	الأيون الكاشف	لون الراسب	معادلة الترسيب																																								
$\text{Cu}^{2+}$																																											
$\text{Fe}^{3+}$																																											
$\text{Cl}^-$																																											
$\text{Zn}^{2+}$																																											
اسم المحلول	الصيغة الأيونية																																										
كلورور الألومنيوم																																											
	$(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$																																										
كبريتات النحاس II																																											
	$(\text{H}^+ + \text{Cl}^-)$																																										
المحلول	محلول حمض الكلوريدريك	ماء جافيل	الماء الخالص	الخل	محلول هيدروكسيد الصوديوم																																						
قيمة pH	3.5	9.6	7	5.4	12.5																																						